

# Sales haloideas

Las sales haloideas son sustancias que resultan de la combinación de un hidróxido con un hidrácido. También se les denomina sales neutras.

Combinaciones binarias de un metal con un no metal generan las sales haloideas. Son los fluoruros, cloruros, bromuros, yoduros, sulfuros, seleniuros, telururos, nitruros, fosfuros, arseniuros, carburos, siliciuros y boruros.



[www.paracomerciantes.com](http://www.paracomerciantes.com)

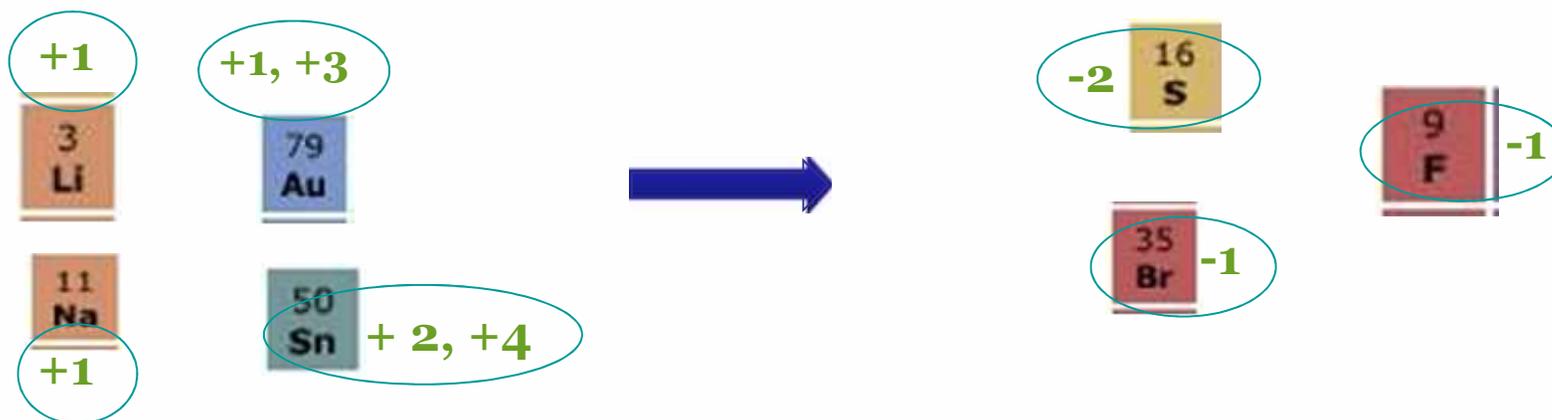
<http://www.youtube.com/watch?v=tc1F8ygngQA>



**Las sales haloideas o sales neutras suelen ser sales binarias**

**Son combinaciones de dos elementos, que no son ni el O ni el H**

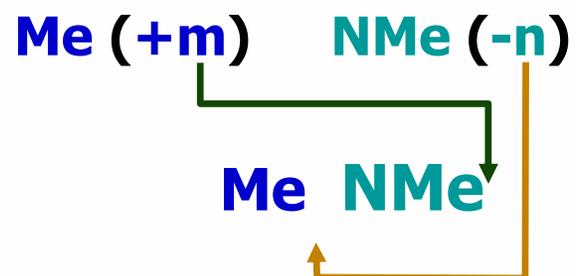
**Sales neutras: son combinaciones de un metal y un no metal**



Compuesto	Sistemática	Stock	Tradicional
<b>LiF</b>	fluoruro de litio	fluoruro de litio	fluoruro lítico
<b>AuBr<sub>3</sub></b>	trihidruro de oro	bromuro de oro (III)	bromuro áurico
<b>Na<sub>2</sub>S</b>	sulfuro de disodio	sulfuro de sodio	sulfuro sódico
<b>SnS<sub>2</sub></b>	disulfuro de estaño	sulfuro de estaño (IV)	Sulfuro estánnico



FORMULACIÓN:



**NOMENCLATURA SISTEMÁTICA**

prefijo **NMe-uro** de prefijo **Me**

Compuesto	Sistemática
<b>LiF</b>	<b>Fluoruro</b> de <b>litio</b>
<b>AuBr<sub>3</sub></b>	<b>Tribromuro</b> de <b>oro</b>
<b>Na<sub>2</sub>S</b>	<b>Sulfuro</b> de <b>disodio</b>
<b>SnS<sub>2</sub></b>	<b>Disulfuro</b> de <b>estaño</b>

<http://www.youtube.com/watch?v=tc1F8ygngQA>



## NOMENCLATURA DE STOCK

*NMe-uro de Me (nº romano valencia)*

Compuesto	Stock
<b>LiF</b>	<b>Fluoruro de litio</b>
<b>AuBr<sub>3</sub></b>	<b>Bromuro de oro (III)</b>
<b>Na<sub>2</sub>S</b>	<b>Sulfuro de sodio</b>
<b>SnS<sub>2</sub></b>	<b>Sulfuro de estaño (IV)</b>



## NOMENCLATURA TRADICIONAL

Compuesto	Tradicional
$\text{LiF}$	Fluoruro de litio
$\text{AuBr}_3$	Bromuro áurico
$\text{Na}_2\text{S}$	Sulfuro sódico
$\text{SnS}_2$	Sulfuro estánnico



## También existen sales neutras ternarias

Estas sales son compuestos formados por un hidróxido y un oxácido. La denominación que reciben las sales proviene del nombre del ácido, oxácido, que las origina. Para nombrar una sal cuando deriva de un ácido cuyo nombre específico termina en -oso, se reemplaza dicha terminación por **-ito**. Análogamente cuando el nombre específico del ácido termina en -ico, se reemplaza por **-ato**.

### Ejemplos

Compuesto	Nom. Stock	Nom. tradicional
$\text{Na}_3\text{PO}_4$	fosfato (V) de sodio	fosfato de sodio u ortofosfato de sodio
$\text{CaSO}_4$	sulfato (VI) de calcio	sulfato de calcio
$\text{NaClO}_4$	clorato (VII) de sodio	perclorato de sodio
$\text{Mg}(\text{BrO})_2$	bromato (I) de magnesio	hipobromito de magnesio



# Usos de algunas de las sales neutras



[www.feylo.com](http://www.feylo.com)

**KCl**



Suero fisiológico

<http://www.youtube.com/watch?v=d1FZTEj6qVg>



**KBr**

Muy utilizado en el siglo XIX como anticonvulsivo, hoy sólo se emplea con este uso en veterinaria. Tiene aplicaciones también en la industria fotográfica; con la aclaración de que por su estructura iónica puede ocasionar cáncer. También como aderezo en vegetales. Debido a su naturaleza iónica, su solución acuosa es un conductor eléctrico.

Se emplea además en espectroscopía infrarroja

